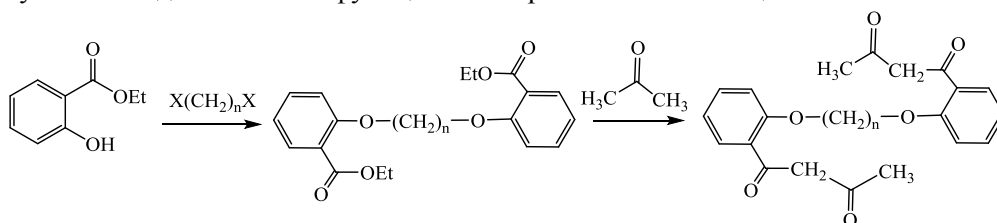


РЕАКЦИОННАЯ СПОСОБНОСТЬ ЭТИЛСАЛИЦИЛАТА В РЕАКЦИИ АЛКИЛИРОВАНИЯ

Патрина А.Н., Пестов А.В.

Институт органического синтеза УрО РАН
620137, г. Екатеринбург, ул. С. Ковалевской, д. 22

Современная тенденция создания новых материалов на основе органических соединений все чаще использует координационные соединения, полученные на основе полидентатных хелатирующих лигандов, применение которых на сегодняшний день продуктивно и перспективно в органическом синтезе. Данная работа посвящена разработке методов синтеза хелатирующих лигандов (см. схему) путем последовательного функционализирования этилсалицилата.



Последовательные превращения этилсалицилата

Взаимодействие этилсалицилата осуществляли с 1,2-дибромэтаном, 1,3-дибромпропаном, 1,4-дихлорбутаном и 1,5-дибромпентаном в ДМФА. Как следует из полученных данных, только 1,2-дибромэтан и 1,5-дибромпентан обеспечивают образование целевого продукта с хорошим выходом (см. таблицу).

Результаты алкилирования этилсалицилата дигалогенпроизводными в присутствии Bu_4NI и K_2CO_3 , ДМФА, 12 ч, 60 °С

Алкилгалогенид	Конверсия, %	
	2'-Карбэтоксифенокси-алканол	Бис-(2'-карбэтоксифенокси)-алкан
1,2-дибромэтан	42	0
1,3-дибромпропан	65	35
1,4-дихлорбутан	0	95
1,5-дибромпентан	81	0

Состав и строение полученных соединений подтверждены данными элементного анализа, ИК и ЯМР ^1H спектроскопии.